

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 04-135787

(43)Date of publication of application : 11.05.1992

(51)Int.CI. B41M 5/30

(21)Application number : 02-258537

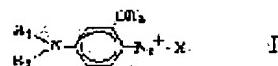
(71)Applicant : FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing : 27.09.1990

(72)Inventor : SUGIYAMA TAKEKATSU
ISHIGE SADAO
YANAGIHARA NAOTO
KAMIKAWA HIROSHI
TATEISHI KEIICHI**(54) LIGHT-AND HEAT-SENSITIVE RECORDING MATERIAL****(57)Abstract:**

PURPOSE: To enable red color to develop satisfactorily by using 1-substituted amino-3-alkoxybenzene-4-diazonium salt as a diazo compound and cyclohexane-1,3-dion derivative as a coupling component in an optically sensitive thermal recording material with a recording layer containing a diazo compound, a coupling component and an organic base provided on a support.

CONSTITUTION: One shown by formula I of diazo compounds is recommended. In addition, one shown by formula II of cyclohexane-1,3-dion derivatives is recommended. An organic base is added for the purpose of promoting a coupling reaction. One type alone or more than two different types combined of this organic base can be used. The basic materials are such as tertiary amines, piperidines, piperadines and morpholines as compounds containing nitrogen. It is recommended that 0.1 to 30 pts.wt. of coupling component and 0.1 to 30 pts.wt. of basic material be used for 1 pts.wt. of diazo compound. Thus red color can be developed satisfactorily and high shelf life of thermal recording sheet can be ensured.



式式I、R¹、R²およびR³は下記の基團を表す。アルキル基、アミド基、アリール基を表す。これらに電子吸引性基としてイド基、X⁻を併用する場合を含む。;



式式II、R⁶～R¹⁰は次に示す基團を表す。シアルカルボニル基、シアルカルボキシル基を表す。R⁶、R⁷、R⁸、R⁹、R¹⁰は同一でも異なるでもよいが、水素原子、ヘロゲン原子、アルキル基、アリール基、アラカル基、直鎖アルキル基と置換基の組合せ、シアン基を含む。;

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

⑫ 公開特許公報 (A) 平4-135787

⑮ Int.Cl.⁵

B 41 M 5/30

識別記号

庁内整理番号

⑯ 公開 平成4年(1992)5月11日

6956-2H
6956-2H

B 41 M 5/18

102 S
102 T

審査請求 未請求 請求項の数 4 (全10頁)

⑭ 発明の名称 感光感熱記録材料

⑮ 特 願 平2-258537

⑯ 出 願 平2(1990)9月27日

⑰ 発明者 杉山 武勝 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フィルム株式会社内

⑰ 発明者 石毛 貞夫 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フィルム株式会社内

⑰ 発明者 柳原 直人 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フィルム株式会社内

⑰ 発明者 神川 弘 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フィルム株式会社内

⑯ 出願人 富士写真フィルム株式会社 神奈川県南足柄市中沼210番地

最終頁に続く

明細書

1. 発明の名称

感光感熱記録材料

2. 特許請求の範囲

1) 支持体上に、ジアゾ化合物、カップリング成分、及び有機塩基を含有する記録層を設けた感光感熱記録材料において、該ジアゾ化合物が1-置換アミノ-3-アルコキシベンゼン-4-ジアゾニウム塩であり、且つ、該カップリング成分がシクロヘキサン-1,3-ジオン誘導体であることを特徴とする感光感熱記録材料。

2) 請求項1に記載のジアゾ化合物の置換アミノ基の2つの置換基がアルキル基、アラルキル基、アリール基の中から選ばれ、これらが互いに結合して環状構造を形成していないことを特徴とする感光感熱記録材料。

3) 請求項1に記載のジアゾ化合物の置換アミノ基とアルコキシ基の炭素数の総和が12以上であることを特徴とする感光感熱記録材料。

4) 請求項1に記載のジアゾ化合物がマイクロカ

プセル中に含有されていることを特徴とする請求項1に記載の感光感熱記録材料。

3. 発明の詳細な説明

<産業上の利用分野>

本発明はジアゾ化合物(ジアゾニウム塩)の感光性を利用した記録材料に関する、特に赤発色型感光感熱記録材料に関する。

<従来の技術>

ジアゾ化合物の感光性を利用して記録材料として、大別すると三つのタイプが知られている。一つは湿式現像型として知られているタイプで、支持体上にジアゾ化合物、カップリング成分を生成する感光層が設けられ、この材料を原稿と重合させて露光後アルカリ性の溶液にて現像するものである。二つめは乾式現像型として知られているタイプで、湿式型と異なり現像をアンモニアガスで行うものである。そして三つめは熱現像型として知られているもので、感光層中に加熱によってアンモニアガスを発生させることができる尿素のようなアンモニアガス発生剤を含有するタイプ

や感光層中にトリクロロ酢酸のような加熱によって酸としての性質を失う酸のアルカリ塩を含有するタイプ、高級脂肪酸アミドを発色助剤として用い加熱溶融によりジアゾ化合物及びカップリング成分を活性化させることを利用したタイプなどがある。

湿式タイプは現像液を使用するために液の補充や廃棄の手間が掛かること、装置が大きいことなどの保守上の問題の他、コピー直後が湿っているために加筆がすぐにできないなど、いくつかの問題を持っている。また、乾式タイプは湿式タイプと同様に現像液の補充が必要なこと、発生するアンモニアガスを外部に漏らさないようにガス吸収設備が必要なこと、従って装置が大型化することなどのほかに、コピー直後にアンモニアの臭いがするなどの問題を持っている。一方、熱現像タイプは湿式タイプや乾式タイプと違い現像液不要のために保守上のメリットを持っているものの、從来知られていたタイプはいずれも現像温度が $150^{\circ}\text{C} \sim 200^{\circ}\text{C}$ という高温が必要で、しか

も、温度が $\pm 10^{\circ}\text{C}$ 位に制御されないと現像不足になったり色調が変化したりするため、装置コストが高くなってしまう問題があった。また、このような高温現像のため使用するジアゾ化合物にとっても耐熱性の高いことが必要となるが、このような化合物は高濃度形成には不利になることが多い。低温現像化($90^{\circ}\text{C} \sim 130^{\circ}\text{C}$)の試みも多くなされているが、材料自体のシェルフライフの低下を伴う欠点があった。このように熱現像タイプは、湿式や乾式タイプに比べて保守上のメリットは十分予想されながらまだジアゾ記録システムの主流を占めるに至っていないのが現状である。さて、支持体上にジアゾ化合物、カップリング成分を含有する層を設けた材料を加熱して所望の発色温度を得るためにには、加熱により各成分が瞬時に溶融、拡散、反応して発色色素を生成させる必要があるが、この反応時に系を塩基性にすることが反応を促進させる効果があり好ましい。従って、低温加熱で実用上大きな障害とならない程度の記録速度をもつ感光感熱記録材料

を作成するためには、塩基性物質を塗層中に含有させることが必須要件となる。

一方、感光感熱記録材料にとってコピー前保存中に地肌部が着色してきたり、発色温度が低下してきたりすることをできるだけ抑えることも必須要件である。

このように良好なシェルフライフをもち、かつ記録速度の速い感光感熱記録材料を作成するために上述したいくつかの試みがされているが、依然として実用に耐える迄に至っていないのが現状である。

加熱温度が低くても十分に発色して高温度が得られるような材料を設計すると、当然のことながらコピー前に室温に保存している間でも発色反応が起こる可能性があり、白くなければならない地肌部が着色してくる現象として現れる。特に、赤発色型の記録材料の場合には視感度が高いために僅かな地肌の着色(カブリ)でも目立ってしまうという問題があった。この一見両立し難い問題を解決するために本発明者らは脱意検討した結果、

支持体上にジアゾ化合物、カップリング成分及び塩基性物質を含有する熱現像し得る感光層を設けた記録材料において、該ジアゾ化合物をマイクロカプセルの中に含有させること、更に、塩基性物質の探索、マイクロカプセルの作り方などの観点からも検討を続け、コピー前保存中の地肌着色を抑えることに成功した(特開平2-54251号)。また、ジアゾ化合物の保存安定性と油溶性を高める目的で検討した結果、1-置換アミノ-3-アルコキシベンゼン-4-ジアゾニウム塩がすぐれた性能を示すことを見出した(特願平2-169490号)。さらに本発明者らはカップリング成分との組み合わせを脱意検討した結果、該ジアゾニウム塩が上記特許(特開平2-54251号)記載の該シクロヘキサン-1,3-ジオン誘導体と色相が極めて良好な赤系色素を生成することを見出し、本発明に至った。

従って、本発明の第1の目的は、特定のジアゾ化合物と特定のカップリング成分の組み合わせを用いることによって良好な赤系発色色相を与える

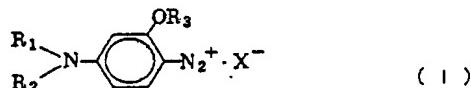
感光感熱記録材料を提供することにある。

本発明の第2の目的は、記録前の保存性(生保
存性)に優れている感光感熱記録材料を提供する
ことにある。

<問題点を解決するための手段>

本発明の上記諸目的は、支持体上に、ジアゾ化
合物、カップリング成分、及び有機塩基を含有す
る記録層を設けた感光感熱記録材料において、該
ジアゾ化合物が4-置換アミノ-2-アルコキシ
ベンゼンジアゾニウム塩であり、且つ、該カップ
リング成分がシクロヘキサン-1,3-ジオン導
体であることを特徴とする感光感熱記録材料によ
って達成された。

本発明に係るジアゾ化合物のうち、下記一般式
(1)で表されるものが好ましい。



(上式中、 R' 、 R' および R' は同一でも異

なっていてもよく、アルキル基、アラルキル基、
アリール基を表し、これらは更に置換基を有して
いてもよく、 X^- は酸アニオンを表す。)

一般式(1)において、 R' 、 R' および R'
が置換基を有する場合、置換基としてはアルキル
基、アリール基、ヒドロキシ基、アルキルオキシ
基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリー^{ルチオ基、アシル基、アルコキシカルボニル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、アシルアミノ基、ハロゲン原子、シアノ基などが挙げられる。}

R' 、 R' および R' の炭素数の総和は油溶性
の点から12以上が好ましく、特に14以上が
好ましい。

一般式(1)において、 X^- で表される酸アニ
オンの酸の具体例としては、例えば、下記の例が
挙げられる。

$\text{C}_n\text{F}_{2n+1}\text{COOH}$ (n は1~9の整数)、 $\text{C}_n\text{F}_{2n+1}\text{SO}_3\text{H}$ (m は1~9の整数)、四フッ化
ホウ素、テトラフェニルホウ素、ヘキサフルオロ
リン酸、芳香族カルボン酸、芳香族スルホン酸、

更に、塩化亜鉛、塩化カドミウム、塩化ズズなど
を用いて錯化合物を形成させジアゾニウム塩の安
定化を行うことも出来る。

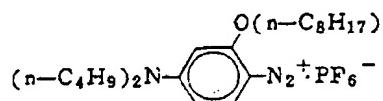
本発明に係るジアゾ化合物は、融点30℃ない
し200℃のものが好ましいが、取り扱いの点か
ら50℃ないし150℃のものが好ましい。

また、マイクロカプセル中に含有させる際、適
当な溶剤(例えばリン酸トリクレジルなど)に溶
解せしめて用いるため、これらの溶剤に対する適
当な溶解度と、低い水溶性とを有していることが
好ましい。具体的には、該溶剤に5%以上の溶解
度と、水に1%以下の溶解度を有していることが
好ましい。

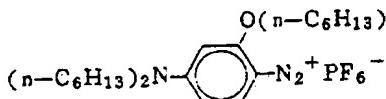
本発明に係るジアゾ化合物は、感熱記録層中に
0.02~3g/m²の範囲で用いられることが
好ましく、発色濃度の点から0.1~2g/m²
の範囲で用いられることが好ましい。

以下に本発明に係るジアゾ化合物の具体例を示
すが、本発明はこれによって限定されるものでは
ない。

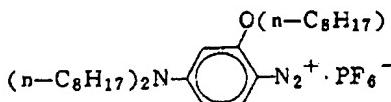
(A)



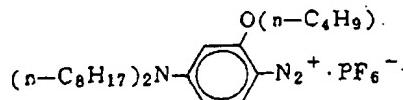
(B)



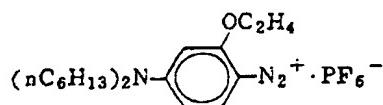
(C)



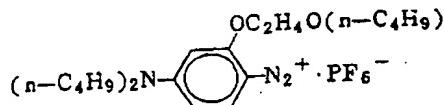
(D)



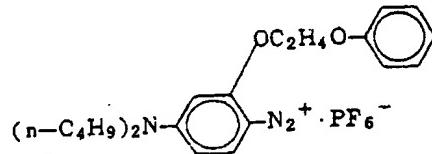
(E)



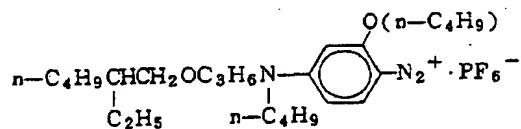
(F)



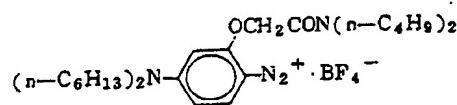
(G)



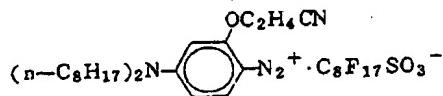
(H)



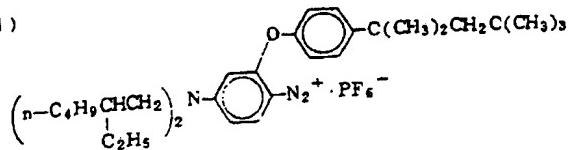
(I)



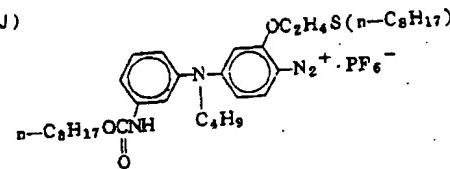
(J)



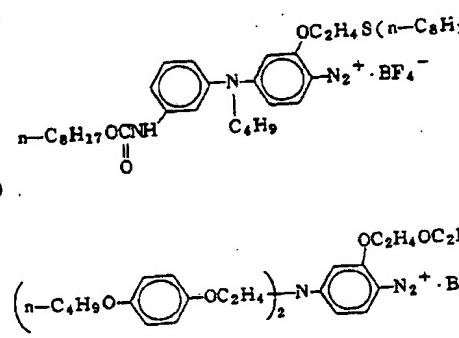
(I)



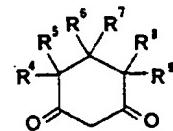
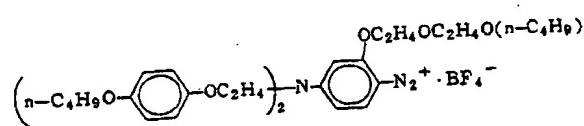
(K)



(L)



(M)



(II)

(上式中、R'は水素原子、置換カルボニル基、シアノ基のいずれかを表す。R'、R'、R'、R'およびR'は同一でも異なるてもよく、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アリール基、アラルキル基、置換アミノ基、置換カルボニル基、シアノ基を表す。)

一般式(II)においてR'で表される基のうち水素原子、炭素原子数2~25のアルコキシカルボニル基、炭素原子数2~25のアルキカルボニル基、炭素原子数7~30のアリールカルボニル基、シアノ基が好ましい。特に水素原子、炭素原子数2~15のアルコキシカルボニル基、シアノ基が好ましい。

等が挙げられる。

本発明に係るシクロヘキサン-1,3-ジオン誘導体のうち、合成の容易さ、原材料の入手し易さの点からは、4位が置換カルボニル基やシアノ基などの電子吸引性基または水素原子で置換されているものが好ましい。

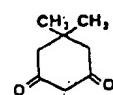
本発明に係るシクロヘキサン-1,3-ジオン誘導体のうち、下記一般式(II)で表される化合物が好ましい。

一般式(II)においてR'、R'、R'、R'およびR'で表される基のうち、水素原子、ハロゲン原子、炭素原子数1～20のアルキル基、炭素原子数6～25のアリール基、炭素原子数7～25のアラルキル基、置換アミノ基が好ましい。これらの基は更に置換基を有していてもよく、置換基としてはアルキル基、アリール基、ヒドロキシ基、アルキルオキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アシリル基、アルコキシカルボニル基、アシリルオキシ基、カルバモイル基、アシリルアミノ基、ハロゲン原子、シアノ基などが挙げられる。R'、R'、R'、R'およびR'で表される基が置換アミノ基を表す場合、炭素原子数2～30のジアルキルアミノ基、炭素原子数2～30のアシリルアミノ基が好ましい。R'とR'、R'とR'、R'とR'、R'とR'およびR'とR'は互いに結合してヘテロ原子を含む環を形成していてよい。

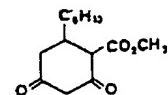
次に本発明に係るカップリング成分の具体例を下記に示すが、本発明はこれによって限定される

ものではない。

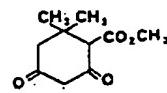
(1)



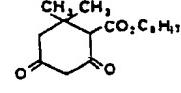
(4)



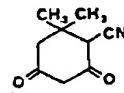
(2)



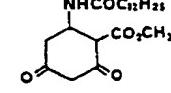
(5)



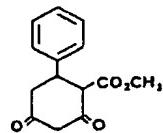
(3)



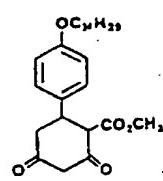
(6)



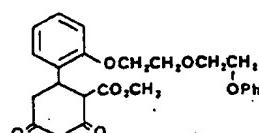
(7)



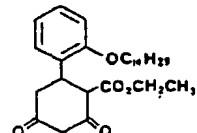
(10)



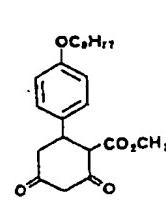
(13)



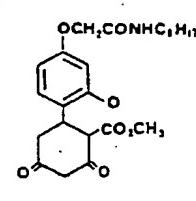
(16)



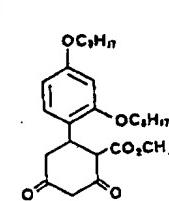
(8)



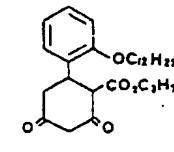
(11)



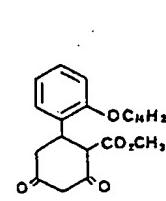
(14)



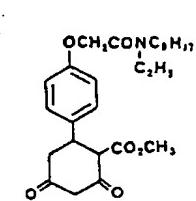
(17)



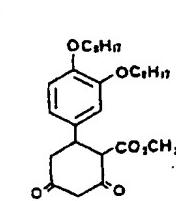
(9)



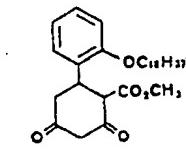
(12)



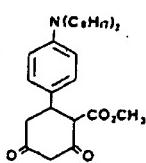
(15)



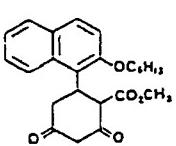
(18)



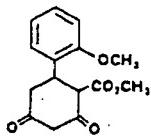
(19)



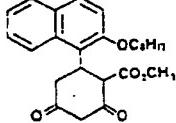
(22)



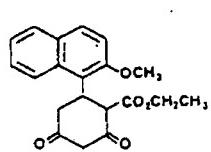
(20)



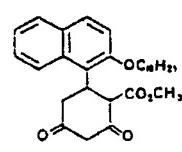
(23)



(21)



(24)



などが挙げられる。

本発明に使用されるマイクロカプセルは、常圧で40～95℃の沸点をもつ非水溶媒にジアゾニ

成する互いに反応して高分子物質を生成する同種または異種の化合物は、ポリウレア、ウレタンが好ましくそれぞれ相当するモノマーとして芳香族または脂肪族イソシアネート化合物から選択される。本発明のジアゾ化合物を含有させたマイクロカプセルは、相当するモノマーを重合し得ることができるが、モノマーの使用量は該マイクロカプセルの平均粒径0.3μ～1.2μ、壁厚0.01～0.3になるように決定される。またジアゾ化合物は、0.05～5.0g/m²塗布することが好ましい。

本発明において一般式(II)で表されるカップリング成分と共に色相調製等の目的で用いることができるカップリング成分としては、塩基性雰囲気でジアゾ化合物とカップリングして色素を形成するものであればいずれの化合物も可能である。

例えば、カルボニル基の隣にメチレン基を有するいわゆる活性メチレン化合物、フェノール誘導体、ナフトール誘導体などがあり、具体例として

ウム塩及び互いに反応して高分子物質を生成する同種または異種の化合物を溶解した溶液を、親水性保護コロイド溶液中に乳化分散後、反応容器を減圧にしながら系を昇温して溶媒を留去しつつ油滴表面に壁形成物質を移動させ、かつ油滴表面で重付加及び重縮合による高分子生成反応を進行させて壁膜を形成させることにより製造された実質的に溶媒を含まないマイクロカプセルであることが良好なシェルフライフを得る点からみて好ましい。

また、本発明においてマイクロカプセルの壁を形成する高分子物質は、ポリウレタン、ポリウレアより選ばれる少なくとも1種により形成されるものであることが好ましい。

本発明において使用されるジアゾウム塩を溶解させる非水溶媒としては、ハロゲン化炭化水素、脂肪酸エステル、ケトン類、エーテル類より選ばれる少なくとも1種の化合物であることが好ましい。

本発明に用いられるマイクロカプセルの壁を形

下記のものが挙げられ本発明の目的に合致する範囲で使用される。

レゾルシン、フロログルシン、2,3-ジヒドロキシナフタレン-6-スルホン酸ナトリウム、1-ヒドロキシ-2-ナフトエ酸モリホリノプロピルアミド、1,5-ジヒドロキシナフタレン、2,3-ジヒドロキシ-6-スルファンイルナフタレン、2-ヒドロキシ-3-ナフトエ酸モリホリノプロピルアミド、2-ヒドロキシ-3-ナフトエ酸オクチルアミド、2-ヒドロキシ-3-ナフトエ酸アニリド、ベンゾイルアセトニド、1-フェニル-3-メチル-5-ビラゾロン、1-(2,4,6-トリクロロフェニル)-3-アニリノ-5-ビラゾロン、2-[3-α-(2,5-ジテリト-アミルフェノキシ)-ブタンアミドベンツアミド]フェノール、2,4-ビス-(ベンゾイルアセトアミノ)トルエン、1,3-ビス-(ビバロイルアセトアミノメチル)ベンゼン

本発明において、熱現像時に系を塩基性にし

カップリング反応を促進する目的で有機塩基を加える。これらの有機塩基は、単独でも2種以上併用でも用いることができる。塩基性物質としては、第3級アミン類、ビペリジン類、ビペラジン類、アミジン類、フォルムアミジン類、ピリジン類、グアニジン類、モルホリン類等の含窒素化合物が挙げられる。

特に、N,N'-ビス(3-フェノキシ-2-ヒドロキシプロビル)ビペラジン、N,N'-ビス[3-(p-メチルフェノキシ)-2-ヒドロキシプロビル]ビペラジン、N,N'-ビス[3-(p-メトキシフェノキシ)-2-ヒドロキシプロビル]ビペラジン、N,N'-ビス(3-フェニルテオ-2-ヒドロキシプロビル)ビペラジン、N,N'-ビス[3-(β-ナフトキシ)-2-ヒドロキシプロビル]ビペラジン、N-3-(β-ナフトキシ)-2-ヒドロキシプロビル-N'-メチルビペラジン、1,4-ビス([3-(N-メチルビペラジノ)-2-ヒドロキシプロビルオキシ]ベンゼンなどのビペラジン類、

るよう、感光層中にフェノール誘導体、ナフトール誘導体、アルコキシ置換ベンゼン類、アルコキシ置換ナフタレン類、ヒドロキシ化合物、アミド化合物、スルホンアミド化合物を加えることができる。これらの化合物は、カップリング成分あるいは、塩基性物質の融点を低下させるか、あるいは、マイクロカプセル壁の熱透過性を向上させ、その結果高い発色濃度が得られるものと考えられる。

本発明の発色助剤にはまた、熱融解性物質も含まれる。熱融解性物質は、常温では固体であって加熱により融解する融点50°C~150°Cの物質であり、ジアゾ化合物、カップリング成分、あるいは塩基性物質を溶かす物質である。これらの化合物の具体例としては、脂肪酸アミド、N置換脂肪酸アミド、ケトン化合物、尿素化合物、エステル類等が挙げられる。

本発明に用いられるカップリング成分は、塩基性物質、他の発色助剤等とともに、サンドミル等により水溶性高分子とともに固体分散して用

N-[3-(β-ナフトキシ)-2-ヒドロキシ]プロビルモルホリン、1,4-ビス[(3-モルホリノ-2-ヒドロキシ)プロビルオキシ]ベンゼン、1,3-ビス[(3-モルホリノ-2-ヒドロキシ)プロビルオキシ]ベンゼンなどのモルホリン類、N-(3-フェノキシ-2-ヒドロキシプロビル)ビペリジン、N-ドデシルビペリジンなどのビペリジン類、トリフェニルグアニジン、トリシクロヘキシルグアニジン、ジシクロヘキシルフェニルグアニジン等のグアニジン類等が具体的には好ましい。

本発明において、ジアゾ化合物1重量部に対してカップリング成分は、0.1~3.0重量部、塩基性物質は、0.1~3.0重量部の割合で使用することが好ましい。

本発明においては、有機塩基の他にも発色反応を促進させる目的のために発色助剤を加えることができる。

本発明の発色助剤に含まれるものとして、例えば低エネルギーで迅速かつ完全に熱現像が行われ

いるものであるが、適当な乳化助剤とともに乳化物にして用いる目的に対して特に優れている。好ましい水溶性高分子としては、マイクロカプセルを調製する時に用いられる水溶性高分子が挙げられる（例えば、特開昭59-190886号参照）。この場合、水溶性高分子溶液に対してカップリング成分、塩基性物質、発色助剤はそれぞれ5~40重量%になるように投入される。分散されたあるいは乳化された粒子サイズは10μ以下になることが好ましい。

本発明の記録材料には、コピー後の地盤部の黄着色を軽減する目的で光重合性組成物等に用いられる遊離基発生剤（光照射により遊離基を発生する化合物）を加えることができる。遊離基発生剤としては、芳香族ケトン類、キノン類、ベンゾイン、ベンゾインエーテル類、アゾ化合物、有機ジスルフィド類、アシルオキシムエステル類などが挙げられる。添加する量は、ジアゾ化合物1重量部に対して、遊離基発生剤を0.01~5重量部が好ましい。

また同様に黄着色を軽減する目的で、エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物（以下、ビニルモノマーと呼ぶ）を用いることができる。ビニルモノマーとは、その化学構造中に少なくとも1個のエチレン性不飽和結合（ビニル基、ビニリデン基等）を有する化合物であって、モノマーやプレポリマーの化学形態をもつものである。それらの例として、不飽和カルボン酸及びその塩、不飽和カルボン酸と脂肪族多価アルコールとのエステル、不飽和カルボン酸と脂肪族多価アミン化合物とのアミド等が挙げられる。ビニルモノマーはジアゾ化合物1重量部に対して0.2~2.0重量部の割合で用いる。

前記遊離基発生剤やビニルモノマーは、ジアゾ化合物と共にマイクロカプセル中に含有されて用いることもできる。

本発明では以上の素材の他に酸安定剤としてクエン酸、酒石酸、シュウ酸、ホウ酸、リン酸、ピロリン酸等を添加することができる。

本発明の記録材料は、ジアゾ化合物を含有した

マイクロカプセル、カップリング成分、及び有機塩基、その他の添加物を含有した塗布液を調製し、紙や合成樹脂フィルム等の支持体の上にバーコート、ブレード塗布、エアナイフ塗布、グラビア塗布、ロールコーティング塗布、スプレー塗布、ディップ塗布、カーテン塗布等の塗布方法により塗布乾燥して固分2.5~3.0g/m²の感光層を設ける。本発明の記録材料においては、マイクロカプセル、カップリング成分、塩基などが上記方法に記したように同一層に含まれていても良いし、別層に含まれるような積層型の構成をとることもできる。また、支持体の上に特願昭59-177669号明細書等に記載した中間層を設けた後感光層を塗布することもできる。

本発明の支持体としては、通常の感圧紙や感熱紙、乾式や湿式のジアゾ複写紙などに用いられる紙支持体はいずれも使用することができる他、アルキルケテンダイマー等の中性サイズ剤によりサイジングされたpH5~9の中性紙（特願昭55-14281号記載のもの）、特開昭57-11

6687号記載のステキヒトサイズ度とメートル坪量との関係を満たし、かつベック平滑度9.0秒以上の紙、特開昭58-136492号に記載の光学的表面粗さが8μ以下で、かつ厚みが3.0~1.50μの紙、特開昭58-69091号記載の密度0.9g/cm²以下でかつ光学的接触率が1.5%以上の紙、特開昭58-69097号に記載のカナダ標準浸水度（JIS-P8121）で400cc以上に叩解処理したバルブより抄造し塗布液のしみこみを防止した紙、特開昭58-65695号に記載のヤンキーマシーンにより抄造された原紙の光沢面を塗布面とし発色濃度及び解像力を改良するもの、特開昭59-35985号に記載の原紙にコロナ放電処理を施し、塗布適性を改良した紙なども用いることができる。

また本発明で支持体として使用される合成樹脂フィルムは、現像過程での加熱に対しても変形せず、寸法安定性を有する公知の材料の中から任意に選択することができる。このようなフィルムとしては、ポリエチレンテレフタレートやポリブチ

レンテレフタレート等のポリエステルフィルム、三酢酸セルロースフィルム等のセルロース誘導体フィルム、ポリスチレンフィルム、ポリプロピレンフィルム、ポリエチレン等のポリオレフィンフィルム等が挙げられ、これら単体であるいは貼り合わせて用いることができる。支持体の厚みとしては、2.0~2.00μのものが用いられる。

本発明の記録材料に画像を形成する場合、下記の方法を用いることが出来る。1つは、原稿を用いて露光して潜像を形成せしめた後、この像形成部以外に光照射を行うことにより定着させる方法、もう1つは、熱ペン、サーマルヘッド等の熱により発色画像を得た後、画像部以外を光照射するうことにより定着させる方法である。いずれの方法も好ましく用いることが出来る。露光用光源としては、種々の蛍光灯、キセノンランプ、水銀灯などが用いられ、この発光スペクトルが記録材料で用いたジアゾ化合物の吸収スペクトルにほぼ一致していることが、像形成部以外を効率良く光定着させることができて好ましい。また、材料を

加熱して現像する工程において、加熱手段としては、熱ペン、サーマルヘッド、赤外線、高周波、ヒートブロック、ヒートローラー等を用いることができる。

以下、本発明を実施例によって更に詳述するが本発明はこれらの実施例によって制限されるものではない。

実施例 1

〔本発明のカプセル液Aの調製〕：1-ジヘキシルアミノ-3-ヘキシルオキシベンゼン-4-ジアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩3.45部及びキシリレンジイソシアネートとトリメチロールプロパン(3:1)付加物1.8部を酢酸エチル1.0部に添加し、加熱溶解した。このジアゾ化合物の溶液を、ポリビニルアルコール5.2部が水5.8部に溶解されている水溶液に混合し、2.0℃で乳化分散し、平均粒径2.5μの乳化液を得た。得られた乳化液に水1.00部を加え、搅拌しながら5.0℃に加温し、3時間後にジアゾ化合物を芯物質に含有したカプセル液を得た。

nmに極大値をもつランプを使用した。次いで、120℃に加熱したヒートブロックにより3秒間加熱して画像を形成した。また、先に120℃に加熱したヒートブロックにより加熱した後、420nmに吸収極大を持つランプで全面露光した場合にも、画像を形成した。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測定したところ、それぞれ1.25であった。

実施例 2、3

実施例1で用いた化合物(2)の代わりに、化合物(9)(実施例2)、化合物(15)(実施例3)を用いてカプラー／塩基乳化液を得た他は実施例1と同様な操作を行い、記録材料を作成し画像を形成させた。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測定したところ、それぞれ1.22(実施例2)、1.21(実施例3)であった。

実施例 4、5

実施例1で用いた1-ジヘキシルアミノ-3-ヘキシルオキシベンゼン-4-ジアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩の代わりに、1-ジブチルア

〔カプラー／塩基乳化液Bの調製〕：本発明カッティング成分具体的化合物例(2)1.0部、トリフェニルグアニジン5部、リン酸トリクレジル3部を酢酸エチル5.0部に溶かし、15%ポリビニルアルコール水溶液2.00部に加えてホモジナイザーで乳化分散した。これを3.0℃に保って酢酸エチルを除去し、乳化液Bを得た。乳化物の平均粒子系は0.5μであった。

〔本発明の記録材料の作成〕：上記カプセル液A5.0部に、乳化液B5.0部を加えて塗布液とした。このとふ液を平滑透明なポリエチレンテレフタレートフィルム(厚さ7.5μm)にコーティングバーを用いて乾燥重量1.0g/m²になるよう塗布し、5.0℃1分間乾燥し記録材料を作成した。

〔発色および定着の試験〕

上記記録材料にテスト用原稿(トレーシングペーパーに直径3cmの円を2B鉛筆で均一に黒く塗ったもの)を上に置ねて蛍光灯により露光した。このとき、蛍光灯の発光スペクトルは420

nm-3-ブトキシベンゼン-4-ジアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩(実施例4)、1-ジオクチルアミノ-3-オクチルオキシベンゼン-4-ジアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩(実施例5)を用いてカプセル液を得た他は実施例1と同様な操作を行い、記録材料を作成し画像を形成させた。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測定したところ、それぞれ1.22(実施例4)、1.21(実施例5)であった。

比較例 1

実施例1で用いた化合物(2)の代わりに、1-フェニル-3-オクチルオキシカルボニルピラゾリー-5-オンを用いてカプラー／塩基乳化液を得た他は実施例1と同様な操作を行い、画像を形成させた。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測定したところ1.21であった。

比較例 2、3

実施例1で用いた1-ジブチルアミノ-3-ブトキシベンゼン-4-ジアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩の代わりに、1-モルホリノ-3-ブ

トキシベンゼン-4-ジアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩（比較例2）、1-モルホリノ-2、5-ジブトキシベンゼン-4-ジアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩（比較例3）を用いてカプセル液を た他は実施例1と同様な操作を行い、画像を形成させた。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測定したところ、それぞれ1.20（比較例2）、1.19（比較例3）であった。

次に、得られた記録材料の発色色相の測定と生保存性の比較試験を行った。

発色色相の測定は形成した画像を自視することにより行った。

生保存性の試験は室温保存した感熱記録シートと60℃、30%RHの条件下72時間強制保存した感熱記録シートの熱板による発色濃度の差で比較した。

着色濃度の変化はマクベス反射濃度計により測定した。

発色色相、着色濃度の結果を第1表に示す。

〔第1表〕

記録材料の発色色相と強制保存前後の着色濃度

	発色 色相	着色濃度	
		強制保存前	強制保存後
実施例1	赤	1.37	1.25
実施例2	赤	1.34	1.22
実施例3	赤	1.33	1.21
実施例4	赤	1.34	1.23
実施例5	赤	1.33	1.20
比較例1	青紫	1.31	1.12
比較例2	橙赤	1.30	1.13
比較例3	橙赤	1.29	0.50

これらの結果より本発明のジアゾ化合物とカップリング成分の組み合わせを用いることにより、目的とする赤系の発色色相が得られ、かつ感熱記録シートの生保存性もすぐれていることがわかる。

特許出願人 富士写真フィルム株式会社

第1頁の続き

②発明者 立石 桂一 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フィルム株式会社内